

⑫ 公開特許公報 (A)

平3-103426

⑬ Int. Cl. 5

C 08 G 59/66
18/38
59/40

識別記号

NJK
NDQ
NHX

庁内整理番号

8416-4 J
7602-4 J
8416-4 J

⑭ 公開 平成3年(1991)4月30日

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全15頁)

⑮ 発明の名称 硬化性組成物

⑯ 特 願 平1-239617

⑰ 出 願 平1(1989)9月14日

⑱ 発明者 武 藤 清 東京都荒川区東尾久7丁目2番35号 旭電化工業株式会社
内

⑲ 発明者 小 川 明 夫 東京都荒川区東尾久7丁目2番35号 旭電化工業株式会社
内

⑳ 発明者 鈴 木 弘 東京都荒川区東尾久8丁目10番9号 エー・シー・アール
株式会社内

㉑ 出願人 旭電化工業株式会社 東京都荒川区東尾久7丁目2番35号

㉒ 出願人 エー・シー・アール株式会社 東京都荒川区東尾久8丁目10番9号

㉓ 代理人 弁理士 古 谷 翠

明細書

1. 発明の名称

硬化性組成物

2. 特許請求の範囲

1 必須の構成成分として、

- ① 少なくとも分子内に1個以上のエポキシ基を有するエポキシ樹脂と、
- ② 水分の存在下で容易に加水分解して遊離のアミノ基に変わり得る保護アミノ基含有化合物と、
- ③ 末端にイソシアネート基を有するウレタンプレポリマー (③-a) と末端に加水分解性のアルコキシ基を含有するメルカブトシラン化合物 (③-b) をイソシアネート基/メルカブト基 (当量比) = 1/1.0 ~ 1.5 の範囲で反応して得られる加水分解性アルコキシ基含有メルカブトシラン/イソシアネート変性の化合物

とを含有することを特徴とする硬化性組成物。

3. 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明は室温で湿気硬化可能なエポキシ樹脂硬化性組成物に関するものであり、詳しくは、貯蔵安定性にすぐれ、大気中の湿分で室温で容易に硬化しうる、一成分硬化系のエポキシ・珪素系ウレタンポリマー硬化性組成物に関するものである。

〔従来の技術及び発明が解決しようとする課題〕

従来湿気硬化系の一成分硬化系組成物としてシリコン、ウレタン系が一般に知られているがシリコン系の場合、耐候性はすぐれるが下地面への接着性が劣り機械的強度も不充分であり、又価格の面で問題がある。一方ウレタン系の場合弹性はすぐれるが、機械的強度が劣り、又基材への接着性も不充分である。従って、いずれも目地材及びシーリング材として広く使用されているが機械的強度の面で構造用樹脂としては不適である。しかるにかかる構造用樹脂として一般にエポキシ樹脂が知られ、実用に供されているが、室温硬化の場合には二液性のため作業

性に難点があり、これまでにアミンをマスク化することによる一成分化の試みがなされてきたが貯蔵安定性及び硬化性のバランスが極めて困難で実用化に至っていない。

【課題を解決するための手段】

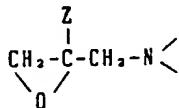
本発明者らは上記課題を解決すべく鋭意研究の結果、貯蔵安定性、硬化性にすぐれ、構造用樹脂としての機械的強度、弾性を有し、ガラス、セラミック等に対しての接着性にすぐれる新規な一成分エポキシ／珪素硬化系の硬化性組成物を見い出し本発明を完成するに到った。

即ち、本発明は、必須の構成成分として、

- ① 少なくとも分子内に1個以上のエポキシ基を有するエポキシ樹脂と、
- ② 水分の存在下で容易に加水分解して遊離のアミノ基に変わり得る保護アミノ基含有化合物と、
- ③ 末端にイソシアネート基を有するウレタンプレポリマー(③-a)と末端に加水分解性のアルコキシ基を含有するメルカブトシラン

(ここにZは水素原子、メチル基、エチル基)で示される置換又は非置換のグリシジルエステル基を分子内に平均1個より多く有するエポキシ樹脂(I-2)、

式：



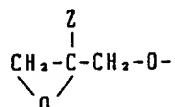
(ここにZは水素原子、メチル基、エチル基)で示されるN置換の置換又は非置換1,2-エポキシプロピル基を分子内に平均1個より多く有するエポキシ樹脂(I-3)等が含まれる。又エポキシ樹脂(I)の特に好みしいものはエポキシ当量180～500のエポキシ樹脂である。

上記置換又は非置換のグリシジルエーテル基を分子内に1個より多く有するエポキシ樹脂(I-1)は、フェノール性ヒドロキシル基をグリシジルエーテル化したエポキシ樹脂及びアルコール性ヒドロキシル基をグリシジルエーテル化したエポキシ樹脂が含まれ、かかるエポキ

化合物(③-b)をイソシアネート基／メルカブト基(当量比)=1/1.0～1.5、好ましくは1/1.0～1.2の範囲で反応して得られる加水分解性アルコキシ基含有メルカブトシラン／イソシアネート変性の化合物

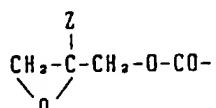
とを含有することを特徴とする硬化性組成物を提供するものである。

本発明に使用される少なくとも分子内に1個以上のエポキシ基を有するエポキシ樹脂として好みしいものとしては、式：



(ここにZは水素原子、メチル基、エチル基)で示される置換又は非置換のグリシジルエーテル基を分子内に平均1個より多く有するエポキシ樹脂(I-1)、

式：



シ樹脂(I-1)の好みしい例としては、1個又は2個以上の芳香族核を有する多価フェノールのポリグリシジルエーテル(I-1-1)及び1個又は2個以上の芳香族核を有する多価フェノールと炭素数2～4個のアルキレンオキサイドとの付加反応により誘導せられるアルコール性ポリヒドロキシル化合物のポリグリシジルエーテル(I-1-2)等が挙げられる。

しかしてポリグリシジルエーテル(I-1-1)とは、例えば少なくとも1個の芳香族核を有する多価フェノール(A)とエビハロヒドリン(b)とを水酸化ナトリウムの如き塩基性触媒乃至塩基性化合物の反応量の存在下に常法により反応せしめて得られる如きポリグリシジルエーテルを主反応生成物として含むエポキシ樹脂、少なくとも1個の芳香族核を有する多価フェノール(A)とエビハロヒドリン(b)とを三弗化硼素の如き酸性触媒の触媒量の存在下に常法により反応せしめて得られるポリハロヒドリンエーテルと水酸化ナトリウムの如き塩基性化合物と

を反応せしめて得られる如きエポキシ樹脂、或いは少なくとも1個の芳香族核を有する多価フェノール(A)とエビハロヒドリン(b)をトリエチルアミンの如き塩基性触媒の触媒量の存在下に常法により反応せしめて得られるポリハロヒドリンエーテルと、水酸化ナトリウムの如き塩基性化合物とを反応せしめて得られる如きエポキシ樹脂である。

同様ポリグリシジルエーテル(I-1-2)とは、例えば少なくとも1個の芳香族核を有する多価フェノールと炭素数2~4個のアルキレンオキサイドとの付加反応により誘導せられたポリヒドロキシル化合物(B)とエビハロヒドリン(b)とを三弗化硼素の如き酸性触媒の触媒量の存在下に常法により反応せしめて得られるポリハロヒドリンエーテルと、水酸化ナトリウムの如き塩基性化合物とを反応せしめて得られる如きポリグリシジルエーテルを主反応生成物として含むエポキシ樹脂である。

ここに少なくとも1個の芳香族核を有する多

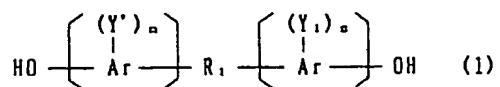
素原子を持つアルキル基、或いはハロゲン原子即ち塩素原子、臭素原子、沃素原子又は弗素原子、或いはメトキシ基、メトキシメチル基、エトキシ基、エトキシエチル基、n-ブトキシ基、アミルオキシ基の様なアルコキシ基なるべくは最高4個の炭素原子を持つアルコキシ基である。前記の芳香族二価炭化水素基の何れか又は両方に水酸基以外に置換基が存在する場合にはこれらの置換基は同一でも異なるものでもよい。 m 及び z は置換基によって置換できる芳香環(Ar)の水素原子の数に対応する0(零)から最大値までの値を持つ整数で、同一又は異なる値であることができる。R₁は例えば $\begin{array}{c} \text{---C---} \\ || \\ \text{---O---} \\ | \\ \text{---S---} \\ | \\ \text{---O---} \end{array}$

-SO-, -SO₂-, 又はアルキレン基例えばメチレン基、エチレン基、トリメチレン基、テトラメチレン基、ベンタメチレン基、ヘキサメチレン基、2-エチルヘキサメチレン基、オクタメチレン基、ノナメチレン基、デカメチレン基、或いはアルキリデン基例えばエチリデン基、プロピリ

デンフェノール(A)としては、1個の芳香族核を有する单核多価フェノール(A-1)及び2個以上の芳香族核を有する多核多価フェノール(A-2)がある。

かかる单核多価フェノール(A-1)の例としては、例えばレゾルシノール、ハイドロキノン、バイロカテコール、フロログルシノール、1,5-ジヒドロキシルナフタレン、2,7-ジヒドロキシルナフタレン、2,6-ジヒドロキシナフタレンなどが挙げられる。

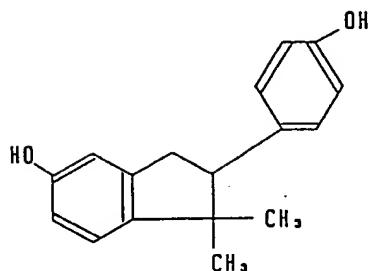
また、多核多価フェノール(A-2)の例としては、一般式：



[式中Arはナフチレン基及びフェニレン基の様な芳香族二価炭化水素で本発明の目的にはフェニレン基が好ましい。Y'及びY₁は同一又は異なっていてもよく、メチル基、n-ブロピル基、n-ブチル基、n-ヘキシリ基、n-オクチル基のようなアルキル基なるべくは最高4個の炭

デン基、イソブロピリデン基、イソブチリデン基、アミリデン基、イソアミリデン基、1-フェニルエチリデン基、或いは環状脂肪族基例えば1,4-シクロヘキシレン基、1,3-シクロヘキシレン基、シクロヘキシリデン基、或いはハロゲン化されたアルキレン基或いはハロゲン化されたアルキリデン基或いはアルキリデン基或いはアルコキシ基及びアリールオキシ基置換されたアルキリデン基或いはアルコキシ基及びアリールオキシ基置換されたアルキリデン基或いはアルコキシ基及びアリールオキシ基置換された環状脂肪族基例えばメトキシメチレン基、エトキシメチレン基、エトキシエチレン基、2-エトキシトリメチレン基、3-エトキシベンタメチレン基、1,4-(2-メトキシシクロヘキサン)基、フェノキシエチレン基、2-フェノキシトリメチレン基、1,3-(2-フェノキシシクロヘキサン)基、或いはアリール置換されたアルキレン基例えばフェニルエチレン基、2-フェニルトリメチレン基、1-フ

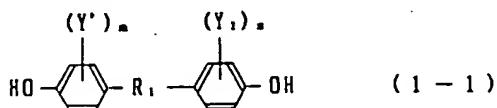
フェニルペンタメチレン基、2-フェニルデカメチレン基、或いは芳香族基例えばフェニレン基、ナフチレン基、或いはハロゲン化された芳香族基例えば1,4-(2-クロルフェニレン)基、1,4-(2-ブロムフェニレン)基、1,4-(2-フルオロフェニレン)基、或いはアルコキシ及びアリールオキシ置換された芳香族基例えば1,4-(2-メトキシフェニレン)基、1,4-(2-エトキシフェニレン)基、1,4-(2-n-ブロボキシフェニレン)基、1,4-(2-フェノキシフェニレン)基、或いはアルキル置換された芳香族基例えば1,4-(2-メチルフェニレン)基、1,4-(2-エチルフェニレン)基、1,4-(2-n-ブロピルフェニレン)基、1,4-(2-n-ブチルフェニレン)基、1,4-(2-n-ドデシルフェニレン)基の様な二価炭化水素基などの二価の基であり、或いはR₁は例えば式



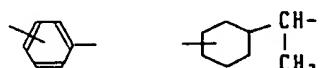
で表わされる化合物の場合の様に前記Ar基一つに融着している環であることもでき、或いはR₁はポリエトキシ基、ポリブロボキシ基、ポリチオエトキシ基、ポリブロキシ基、ポリフェニルエトキシ基の様なポリアルコキシ基であることもでき、或いはR₁は例えばポリジメチルシロキシ基、ポリジフェニルシロキシ基、ポリメチルフェニルシロキシ基の様な硅素原子を含む基であることができ、或いはR₁は芳香族環、第三アミノ基エーテル結合、カルボニル基又は硫黄又はスルホキシドの様な硫黄を含む結合によって隔てられた2個又はそれ以上のアルキレン基又はアルキリデン基であることができる】

で表わされる多核二価フェノールがある。

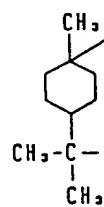
かかる多核二価フェノールであって特に好ましいのは一般式



(式中Y'及びY₁は前記と同じ意味であり、m及びzは0~4の値であり、R₁はなるべくは1~3個の炭素原子を持つアルキレン基又はアルキリデン基或いは式



又は



で表わされる飽和基である)

で表わされる多核二価フェノールである。

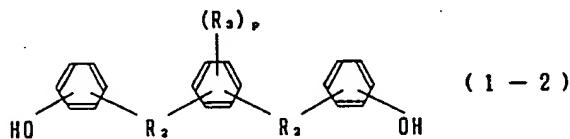
かかる二価フェノールの例の中には普通商品

名ビスフェノールAと称する2,2-ビス-(p-ヒドロキシフェニル)-ブロパン、2,4'-ジヒドロキシジフェニルメタン、ビス-(2-ヒドロキシフェニル)-メタン、ビス-(4-ヒドロキシフェニル)-メタン、ビス-(4-ヒドロキシ-2,6-ジメチル-3-メトキシフェニル)-メタン、1,1-ビス-(4-ヒドロキシフェニル)-エタン、1,2-ビス-(4-ヒドロキシフェニル)-エタン、1,1-ビス-(4-ヒドロキシ-2-クロルフェニル)-エタン、1,1-ビス-(3,5-ジメチル-4-ヒドロキシフェニル)-エタン、1,3-ビス-(3-メチル-4-ヒドロキシフェニル)-ブロパン、2,2-ビス-(3,5-ジクロロ-4-ヒドロキシフェニル)-ブロパン、2,2-ビス-(3-フェニル-4-ヒドロキシフェニル)-ブロパン、2,2-ビス-(3-イソブロビル-4-ヒドロキシフェニル)-ブロパン、2,2-ビス-(3-イソブロビル-4-ヒドロキシフェニル)-ブロパン、2,2-ビス-(2-イソブロビル-4-ヒドロキシフェニル)-ブロパン、2,2-ビス-(4-ヒ

ドロキシナフチル) - プロパン、2,2 - ピス - (4 - ヒドロキシフェニル) - ベンタン、3,3 - ピス - (4 - ヒドロキシフェニル) - ベンタン、2,2 - ピス - (4 - ヒドロキシフェニル) - ヘプタン、ピス - (4 - ヒドロキシフェニル) - メタン、ピス - (4 - ヒドロキシフェニル) - シクロヘキシルメタン、1,2 - ピス - (4 - ヒドロキシフェニル) - プロパン、2,2 - ピス - (4 - ヒドロキシフェニル) - 1 - フェニルプロパンの様なピス - (ヒドロキシフェニル) アルカン或いは4,4' - ジヒドロキシビフェニル、2,2' - ジヒドロキシビフェニル、2,4' - ジヒドロキシビフェニルの様なジヒドロキシビフェニル或いはピス - (4 - ヒドロキシフェニル) - スルホン、2,4' - ジヒドロキシジフェニルスルホン、クロル - 2,4 - ジヒドロキシジフェニルスルホン、5 - クロル - 4,4' - ジヒドロキシジフェニルスルホン、3' - クロル - 4,4' - ジヒドロキシジフェニルスルホンの様なジ - (ヒドロキシフェニル)

1,3,3 - トリメチル - 1 - (4 - ヒドロキシフェニル) - 6 - ヒドロキシインダン、2,4 - ピス - (p - ヒドロキシフェニル) - 4 - メチルベンタンも適当である。

更に又かかる多核二価フェノールであって好ましい他の一群のものは一般式



(ここにR₂はメチル又はエチル基、R₃は炭素数1~9個のアルキリデン基又はその他のアルキレン基、pは0~4)

で示されるもので、例えば1,4 - ピス - (4 - ヒドロキシベンジル) - ベンゼン、1,4 - ピス - (4 - ヒドロキシベンジル) - テトラメチルベンゼン、1,4 - ピス - (4 - ヒドロキシベンジル) - テトラエチルベンゼン、1,4 - ピス - (p - ヒドロキシクミル) - ベンゼン、1,3 - ピス - (p - ヒドロキシクミル) - ベンゼン等

-スルホン或いはピス - (4 - ヒドロキシフェニル) - エーテル、4,3' - (又は4,2' - 又は2,2' - ジヒドロキシジフェニル) エーテル、4,4' - ジヒドロキシ - 2,6 - ジメチルジフェニルエーテル、ピス - (4 - ヒドロキシ - 3 - イソブチルフェニル) - エーテル、ピス - (4 - ヒドロキシ - 3 - イソプロピルフェニル) - エーテル、ピス - (4 - ヒドロキシ - 3 - クロルフェニル) - エーテル、ピス - (4 - ヒドロキシ - 3 - フルオルフェニル) - エーテル、ピス - (4 - ヒドロキシ - 3 - ブロムフェニル) - エーテル、ピス - (4 - ヒドロキシナフチル) - エーテル、ピス - (4 - ヒドロキシ - 3 - クロルナフチル) - エーテル、ピス - (2 - ヒドロキシビフェニル) - エーテル、4,4' - ジヒドロキシ - 2,6 - ジメトキシジフェニルエーテル、4,4' - ジヒドロキシ - 2,5 - ジエトキシジフェニルエーテルの様なジ - (ヒドロキシフェニル) - エーテルが含まれ、また1,1 - ピス - (4 - ヒドロキシフェニル) - 2 - フェニルエタン、

が挙げられる。

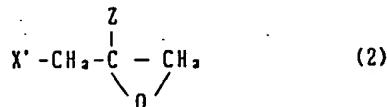
その他の多核多価フェノール(A-2)に含まれるものとしては、例えばフェノール類とカルボニル化合物との初期縮合物類(例:フェノール樹脂初期縮合物、フェノールとアクリレインとの縮合反応生成物、フェノールとグリオキサール縮合反応生成物、フェノールとベンタジアリルの縮合反応生成物、レゾルシノールとアセトンの縮合反応生成物、キシレン - フェノール - ホルマリン初期縮合物)、フェノール類とポリクロルメチル化芳香族化合物の縮合反応生成物(例:フェノールとピスクロルメチルキシレンとの縮合反応生成物)等を挙げることができる。

而して、ここにポリヒドロキシル化合物(B)とは、上記の少なくとも1個の芳香族核を有する多価フェノール(A)とアルキレンオキサイドとをOH基とエポキシ基との反応を促進する如き触媒の存在下に反応せしめて得られるエーテル結合によって該フェノール残基と結合されてい

る $-ROH$ (ここに R はアルキレンオキサイドに由来するアルキレン基) 或いは (及び) $-(RO)_nH$ (ここに R はアルキレンオキサイドに由来するアルキレン基で一つのポリオキシアルキレン鎖は異なるアルキレン基を含んでいてもよい、 n はオキシアルキレン基の重合度を示す 2 又は 2 以上の整数) なる原子群を有する化合物である。この場合、当該多価フェノール (A) とアルキレンオキサイドとの割合は 1 : 1 (モル : モル) 以上とされるが、好ましくは当該多価フェノール (A) の OH 基に対するアルキレンオキサイドの割合は 1 : 1 ~ 10、好ましくは 1 : 1 ~ 3 (当量 : 当量) である。

ここにアルキレンオキサイドとしては、例えばエチレンオキサイド、プロピレンオキサイド、ブチレンオキサイドなどがあるが、これらが該多価フェノール (A) と反応してエーテル結合をなす場合側鎖を生ずるもののが特に好ましく、その様なものとしてはプロピレンオキサイド、1,2-ブチレンオキサイド、2,3-ブチレンオキサイドである。

また、ここにエビハロヒドリン (b) とは、一般式：



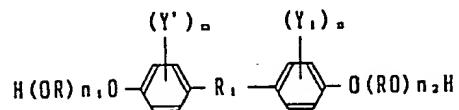
(ここに Z は水素原子、メチル基、エチル基、X' はハロゲン原子である)

で表わされるものであり、かかるエビハロヒドリン (b) の例としては、例えばエピクロルヒドリン、エピブロムヒドリン、1,2-エボキシ-2-メチル-3-クロルプロパン、1,2-エボキシ-2-エチル-3-クロルプロパンなどが挙げられる。

上記エビハロヒドリン (b) と多価フェノール (A) 或いはポリヒドロキシ化合物 (B) との反応を促進する酸性触媒としては、三弗化硼素、塩化第二錫、塩化亜鉛、塩化第二鉄の如きルイス酸、これらの活性を示す導体 (例：三弗化硼素-エーテル錯化合物) 或いはこれらの混合物等を用いることができる。

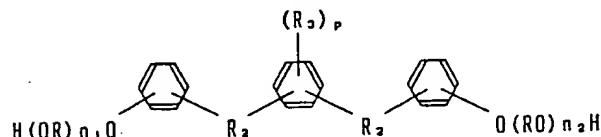
イドがあり、殊にプロピレンオキサイドが好ましい。

かかるポリヒドロキシ化合物であって、特に好ましい一群のものは、一般式



(式中 Y', Y₁, m, z 及び R₁ は前記 (1-1) 式のそれと同じであり、R は炭素数 2 ~ 4 個のアルキレン基、n₁ 及び n₂ は 1 ~ 3 の値である) で表わされるポリヒドロキシ化合物である。

更にまたかかるポリヒドロキシ化合物であって好ましい他の一群のものは、一般式



(式中 R₂, R₃, p は前記 (1-2) 式のそれと同じであり、R は炭素数 2 ~ 4 個のアルキレン基、n₁ 及び n₂ は 1 ~ 3 の値である)

で表わされるポリヒドロキシ化合物である。

また同様エビハロヒドリン (b) と多価フェノール (A) との反応を促進する塩基性触媒としては、アルカリ金属水酸化物 (例：水酸化ナトリウム)、アルカリ金属アルコラート (例：ナトリウムエチラート)、第三級アミン化合物 (例：トリエチルアミン、トリエタノールアミン)、第四級アンモニウム化合物 (例：テトラメチルアンモニウムプロマイド)、或いはこれらの混合物を用いることができ、しかしてかかる反応と同時にグリシジルエーテルを生成せしめるか、或いは反応の結果生成したハロヒドリンエーテルを脱ハロゲン化水素反応によって閉環せしめてグリシジルエーテルを生成せしめる塩基性化合物としてはアルカリ金属水酸化物 (例：水酸化ナトリウム)、アルミニ酸アルカリ金属塩 (例：アルミニ酸ナトリウム) 等が都合よく用いられる。

しかし、これらの触媒乃至塩基性化合物は、そのまま或いは適当な無機或いは (及び) 有機溶媒溶液として使用することができるの勿論

である。

又、置換又は非置換のグリシジルエステル基を分子内に平均1個より多く有するエポキシ樹脂(I-2)には、脂肪族ポリカルボン酸或いは芳香族ポリカルボン酸のポリグリシジルエステル等があり、例えば前記一般式(2)で示されるるエビハロヒドリン(b)とメタクリル酸とから合成されるグリシジルメタアクリレートを重合せしめて得られる如きエポキシ樹脂も含まれる。

又、N置換の置換又は非置換1,2-エポキシプロビル基を分子内に平均1個より多く有するエポキシ樹脂(I-3)の例としては、芳香族アミン(例えばアニリン又は核にアルキル置換基を有するアニリン)と上記一般式(2)で示されるエビハロヒドリン(b)とから得られるエポキシ樹脂、芳香族アミンとアルデヒドとの初期縮合物(例えばアニリン-ホルムアルデヒド初期縮合体、アニリン-フェノール-ホルムアルデヒド初期縮合体)とエビハロヒドリン(b)とから得られるエポキシ樹脂等が挙げられる。

めに用いられるポリアミン化合物としては、脂肪族系、芳香族系、脂環族系のいずれであってもよい。該ポリアミン化合物は、エポキシ樹脂と硬化反応を行う1個以上の第1級アミノ基を有することが必要であるが、第1級アミノ基当量で約30~1000の範囲であることが好ましい。又、該ポリアミン化合物は数平均分子量で4000以下、好ましくは3000以下の範囲内であることが好ましい。しかしに好適に使用し得るポリアミン化合物として、エチレンジアミン、プロピレンジアミン、ブチレンジアミン、ジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンベンタミン、ベンタエチレンヘキサミン、ヘキサメチレンジアミン、トリメチルヘキサメチレンジアミン、N-アミノエチルビペラジン、1,2-ジアミノプロパン、イミノビスプロビルアミン、メチルイミノビスプロビルアミン等の脂肪族ポリアミン類、m,p-キシリレンジアミン等の芳香族ポリアミン類、イソホロジアミン、1,3-ビスアミノメチルシクロヘ

その他「エポキシ樹脂の製造と応用」(垣内弘総)に記載されている如き種々のエポキシ樹脂等の従来公知の隣接エポキシ基含有エポキシ樹脂が使用される。

本発明に用いられる水分の存在下で容易に加水分解して遊離のアミノ基に変わり得る保護アミノ基含有化合物としては、下記式(II)



(式中、R₁は水素原子又はアルキル基、シクロアルキル基等の1価の炭化水素基を表し、R₂はアルキル基、シクロアルキル基等の1価の炭化水素基を表す)

で表される基を少なくとも1分子内に1個以上有するケチミン化合物類、アルジミン化合物類が挙げられる。また必ずしも必須ではないが同一分子内に第2級アミノ基をケトン類、アルデヒド類で保護したエナミン化合物類を含有しても良い。

上記の保護アミノ基含有化合物を製造するた

キサン、1,4-ビスアミノプロビルビペラジン、1,3-ビスアミノシクロヘキサン、ジー(アミノジシクロヘキシル)メタン、3,3'-ジメチルジー(アミノシクロヘキシル)メタン、1-シクロヘキシルアミノ-3-アミノプロパン、1,4-ジアミノシクロヘキサン、1,3-ジアミノシクロペンタン、ジー(アミノシグロヘキシル)メタン、ジー(アミノシクロヘキシル)スルホン、1,3-ジー(アミノシクロヘキシル)プロパン、4-イソプロビル-1,2-ジアミノシクロヘキサン、N,N'-ジエチル-1,4-ジアミノシクロヘキサン、3,3'-ジメチル-4,4'-ジアミノジシクロヘキシルメタン、3-アミノメチル-3,3,5-トリメチルシクロヘキシルアミン等の脂環族ポリアミン類、ポリオキシブレビレンジアミン等のポリエーテルジアミン類が挙げられる。

前記ポリアミン化合物の中で分子内に第2級アミノ基を含有する場合はケトン化合物又はアルデヒド化合物により第2級アミノ基をエナミ

ン化するか、或いはエポキシ基含有化合物、イソシアネート基含有化合物、ビニール基含有化合物等と反応させたアダクト化物を使用することが望ましい。

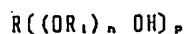
前記したポリアミン化合物をケチミン化、アルジミン化、エナミン化するために使用し得るケトン化合物としては、通常用いられる任意のケトン類、例えばアセトン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、ジイソブチルケトン、シクロヘキサン、シクロペントノン、アセトフェノン、トリメチルシクロヘキサン等が挙げられる。又、アルデヒド化合物類としてはアセトアルデヒド、プロピオンアルデヒド、n-ブチルアルデヒド、イソブチルアルデヒド、ジエチルアセトアルデヒド、ベンズアルデヒド等が挙げられる。

ポリアミン化合物とこれらのケトン類、アルデヒド類との反応は公知の方法によって行うことができ、その際存在する第1級アミノ基の実質的にすべてが該ケトン類、アルデヒド類と反

応するよう量的割合、および反応条件を用いることが望ましく、例えば反応混合物から縮合による水を共沸蒸留によって連続的に除去することによって調製することができる。

本発明に用いられる末端にイソシアネート基を有するウレタンプレポリマーとして好ましいものは、ポリヒドロキシ化合物とポリイソシアネート化合物とを通常のNCO含有ウレタンプレポリマーの製法と同様に反応せしめて得られるイソシアネート基1~10重量%、平均分子量600~7000のものである。

上記ポリヒドロキシ化合物の好ましいものとして、例えば一般式



(ここにRは多価アルコール残基; $(OR_1)_n$ は炭素数2~4個のアルキレン基を有するオキシアルキレン基よりなるポリオキシアルキレン鎖; nはオキシアルキレン基の重合度を示す数で分子量が100~6,000となるに相当する数である; pは好ましくは2~4)

で示されるポリエーテルポリオールがある。

上記一般式中に対応する多価アルコールの好ましい例としては、例えば脂肪族二価アルコール(例:エチレングリコール、プロピレングリコール、1,4-ブチレングリコール、ネオペンタングリコール)、三価アルコール(例:グリセリン、トリオキシイソブタン、1,2,3-ブタントリオール、1,2,3-ペンタントリオール、2-メチル-1,2,3-ブロバントリオール、2-メチル-2,3,4-ブタントリオール、2-エチル-1,2,3-ブタントリオール、2,3,4-ペニタントリオール、2,3,4-ヘキサントリオール、4-ブロビル-3,4,5-ヘブタントリオール、2,4-ジメチル-2,3,4-ペニタントリオール、ベンタメチルグリセリン、ベンタグリセリン、1,2,4-ブタントリオール、1,2,4-ペニタントリオール、トリメチロールプロパン等)、四価アルコール(例:エリトリット、ベンタエリトリット、1,2,3,4-ベンタントロール、2,3,4,5-ヘキサンテトロール、1,2,3,5-ペ

ンタントロール、1,3,4,5-ヘキサンテトロール等)、五価アルコール(例:アドニット、アラビット、キシリット等)、六価アルコール(例:ソルビット、マンニット、イジット等)等が挙げられる。

又、上記多価アルコールとして好ましいのは2~4価のアルコールであり、特にプロピレングリコール、グリセリン等が好ましい。

又、上記一般式で示されるポリエーテルポリオールは、かかる多価アルコールに、常法により炭素数2~4個のアルキレンオキサイドを、所望の分子量となるように付加せしめることによって製造することができる。

又、炭素数2~4個のアルキレンオキサイドとしては、例えばエチレンオキサイド、プロピレンオキサイド、ブチレンオキサイドが挙げられるが、特にプロピレンオキサイドを使用するのが好ましい。

又、上記ポリヒドロキシ化合物の好ましいものとして、例えばポリカルボン酸と多価アルコ

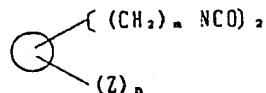
ールから製造される従来公知のポリエステルポリオール或いはラクタム類から得られるポリエステルポリオール等が挙げられる。

かかるポリカルボン酸としては、例えはベンゼントリカルボン酸、アジピン酸、琥珀酸、スベリン酸、セバシン酸、succinic acid、メチルアジピン酸、グルタル酸、ピメリレン酸、アゼライン酸、フタル酸、テレフタル酸、イソフタル酸、チオジプロビオン酸、マレイン酸、フマル酸、シトラコン酸、イタコン酸又はこれらに類する任意の適當なカルボン酸を使用することができます。

又、多価アルコールとしては、例えばエチレングリコール、プロピレングリコール、1.4-ブタンジオール、1.3-ブタンジオール、1.5-ペンタタンジオール、1.6-ヘキサンジオール、ビス(ヒドロキシメチルクロルヘキサン)、ジエチレングリコール、2.2-ジメチルプロピレングリコール、1.3.6-ヘキサントリオール、トリメチロールプロパン、ペンタエリスリトール、ソルビトール、グリセリン又はこれらに類

(ここに○はベンゼン環或いはナフタレン環、-NCOは核置換のイソシアネート基、Zは核置換のハロゲン原子或いは炭素数3以下のアルキル或いはアルコキシル基、nは0, 1又は2)で示されるジイソシアネート(例えば2,4-トルイレンジイソシアネート、2,6-トルイレンジイソシアネート、1,4-ナフチレンジイソシアネート、1,5-ナフチレンジイソシアネート、1,4-フェニレンジイソシアネート、1,4-フェニレンジイソシアネート、1-イソプロピルベンゾール-2,4-ジイソシアネート)：

一般式



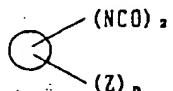
(ここに○はベンゼン環或いはナフタレン環、
 $-(CH_2)_n$ NCO は核置換のアルキレンイソシアネート基、Z は核置換のハロゲン原子或いは炭素数 3 以下のアルキル或いはアルコキシル基、m は 1 又は 2、n は 1 又は 2) で示されるジイソシアネート(例: ω, ω' -ジイソシアネート

する任意の適当な多価アルコールを使用することが出来る。

また、さらに好ましいポリヒドロキシ化合物としてテトラヒドロフランを開環重合して得られるポリテトラメチレングリコール、カブロラクトンを開環重合して得られるポリカブロラクトングリコール、水酸基末端液状ポリブタジエン、ヒマシ油等の水酸基含有グリセライド等が挙げられる。

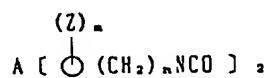
本発明で使用されるウレタンプレポリマーは、
例えば上記の如きポリエーテルポリオールかポ
リエステルポリオール、ポリテトラメチレング
リコール、ポリカプロラクタングリコール、水
酸基末端液状ポリブタジエン或いはこれらの混
合物或いは更にこれらとヒマシ油等のOH基含有
グリセライド類との混合物と、ポリイソシアネ
ート化合物とを反応せしめて得ることが出来る。

ここにポリイソシアネート化合物としては、
一般式



-1,2-ジメチルベンゼン、 α , α' -ジイソシアネート-1,3-ジメチルベンゼン) :

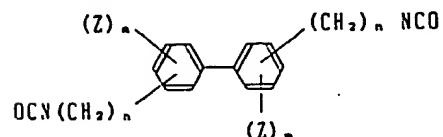
一般式



(ここに Aは $-CH_2-$ 又は CH_3-C- CH_3 の如き炭素

数 3 以上のアルキレン基、○はベンゼン環或いはナフタレン環、Z は核置換のハロゲン原子或いは炭素数 3 以下のアルキル或いはアルコキシ基、m 及びn は 0, 1 又は 2) で示されるジイソシアネート(例: 4,4'-ジフェニルメタンジイソシアネート、2,2'-ジメチルジフェニルメタン-4,4'-ジイソシアネート、ジフェニルジメチルメタン-4,4'-ジイソシアネート、3,3'-ジクロルジフェニルジメチルメタン-4,4'-ジイソシアネート)、

一般式

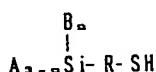


(ここに Z は核置換のハロゲン原子或いは炭素数 3 以下のアルキル或いはアルコキシ基、m は 0 又は 1、n は 0、1 又は 2) で示されるジイソシアネート (例: ピフェニル-2,4'-ジイソシアネート、ピフェニル-4,4'-ジイソシアネート、3,3'-ジメチルピフェニル-4,4'-ジイソシアネート、3,3'-ジメトキシピフェニル-4,4'-ジイソシアネート)、ジフェニルスルホン-4,4'-ジイソシアネート、上記イソシアネートに含まれる芳香環を水添して得られる如きジイソシアネート (例: ジシクロヘキサン-4,4'-ジイソシアネート、ω, ω'-ジイソシアネート-1,2-ジメチルシクロヘキサン、ω, ω'-ジイソシアネート-1,3-ジメチルシクロヘキサン)、2 モルのジイソシアネートと 1 モルの水の反応によって得られる置換尿素基を含むジイソシアネート (例: 1 モルの水と 2 モルの 2,4-トルイレンジイソシアネートとの反応によって得られる尿素ジイソシアネート)、芳香族ジイソシアネートを公知の方法で 2 分子重合

公知のウレタン重合用触媒、例えばジブチルスズジラウレート、第一スズオクトエート、スタナスオクトエートなどの有機金属化合物、トリエチレンジアミン、トリエチルアミン、1,8-ジアザビシクロ [5.4.0] ウンデセンター-7 などの第三級アミン系化合物を使用することも可能である。

上記ウレタンプレポリマーの分子量は 600 未満では可撓性が出ず、7000 を越えるとエポキシ樹脂との相溶性が失われる。

上記末端にイソシアネート基を有するウレタンプレポリマーとブロック反応する末端に加水分解性のアルコキシ基を含有するメルカブトシラン化合物として好ましいものは、例えば一般式:



(ここに A はメトキシ基、エトキシ基、ヨーメトキシエトキシ基等で示される炭素数 1 ~ 6 の

して得られるウレトジョンジイソシアネート、プロパン-1,2-ジイソシアネート、2,3-ジメチルブタン-2,3-ジイソシアネート、2-メチルベンタン-2,4-ジイソシアネート、オクタン-3,6-ジイソシアネート、3,3-ジニトロベンタン-1,5-ジイソシアネート、オクタン-1,6-ジイソシアネート、ヘキサメチレンジイソシアネート、イソホロンジイソシアネート、トリメチルヘキサメチレンジイソシアネート、1,4-ジイソシアネートジシクロヘキシルメタン等が挙げられる。

このようなポリイソシアネート化合物及び前記のポリエーテルポリオール、ポリエステルポリオール等のポリヒドロキシル化合物とから得られる末端にイソシアネート基を有するウレタンプレポリマーは通常の方法により製造することができる。ウレタンプレポリマー生成反応を行う場合、反応温度は通常 40 ~ 140℃、好ましくは 60 ~ 120℃ である。ウレタンプレポリマー生成反応を行うに際し、反応を促進するために

アルコキシ基、B はメチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基等で示される炭素数 1 ~ 12 のアルキル基、m は 0、1、2 の整数、R はメチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基等で示される炭素数 1 ~ 12 のアルキレン基) で示される化合物が挙げられ、これらの二種以上の混合物も含まれる。

本発明においてメルカブトシラン/イソシアネート変性化合物のブロック化反応は公知の反応方法により行われる。反応温度は、50 ~ 150℃ が好ましく更に好ましくは 70 ~ 120℃、反応時間は 1 ~ 7 時間程度で行うのが好ましい。当量比はイソシアネート基/メルカブト基 = 1 / 1.0 ~ 1.5 好ましくは 1 / 1.0 ~ 1.2 である。メルカブトシラン化合物は上記反応の任意の段階でウレタンプレポリマーに添加し反応させ、加水分解性アルコキシ基含有メルカブトシラン/イソシアネート変性化合物を得ることができる。

添加方法としては、所定の重合終了時に添加

するか、或いは重合初期に添加するか、又は重合初期に一部添加し重合終了時に残部を添加するなどの方法が可能である。反応に際し、公知のウレタン重合用触媒を添加して反応を促進することも可能である。

本発明の組成物は大気中に暴露されると大気中の水分の作用により3次元的に網状組織を形成し硬化する。硬化速度は、大気温度、相対湿度及び加水分解性基（保護アミン類、アルコキシシラン類）の種類及び配合量を考慮する必要がある。特に加水分解性アルコキシ基含有メルカブトシラン／イソシアネート変性化合物の中でもアルコキシ基がメトキシ基であることが好ましい。

又、本発明の組成物は実際に使用する時まで水と接觸しないよう無水の状態で保存しなければならない。貯蔵の際の保存性をより安定にするため、脱水剤を添加してもよい。かかる脱水剤としてビニール系シラン類或いはオルソギ酸メチル、オルソギ酸エチル類が併用される。

アミノ基に変わり得る保護アミノ基含有化合物5～80重量部、好ましくは10～50重量部、

③ 加水分解性アルコキシ基含有メルカブトシラン／イソシアネート変性の化合物10～200重量部、好ましくは30～150重量部
である。

又、必ずしも必須ではないが、脱水剤として用いられるビニールシラン類、ギ酸エステル類、珪酸エステル類の配合量は1～150重量部、基材への密着性改良剤として用いられるシランカップリング剤の配合量は0.5～30重量部、好ましくは1～15重量部である。

更に、本発明を実用化するために種々の充填剤、顔料を配合し、変性することができる。充填剤としては、フュームシリカ、沈降性シリカ、無水ケイ酸、含水ケイ酸およびカーボンブラックの如き補強性充填剤；炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、タルク、酸化第二鉄、酸化亜鉛、およびシラスバルーンなどから選ばれる充填剤をメルカブトシラン／イソシアネート変性化合物100重量部に対し5～200重量部の範囲内で使用すれば好ましい結果が得られる。もちろんこれら充填剤は、1種類のみで使用してもよいし、2種類以上混合使用してもよい。

さらに本発明の組成物は基材に対する接着性、特に有機物表面への接着性を改良する目的でアミノアルコキシシラン類、エポキシアルコキシシラン類、メルカブトアルコキシシラン類又はこれらの共重合体であるアルコキシシラン誘導体類を含有しても良い。

本発明の組成物は珪素末端化合物のシラノール縮合を促進するため、シラノール縮合触媒を含有することが好ましい。シラノール縮合触媒としてアルキルチタン酸塩、有機珪素チタン酸塩、オクチル酸錫、ジブチル錫ラウレート、及びジブチル錫マレート、ジブチル錫フタレートなどのカルボン酸の金属塩、ジブチル錫オキサイド等の錫化合物及びジブチルアミン-2-エチルヘキソエートの如きアミン塩等が使用される。

本発明の組成物中の各構成成分の割合は特に限定されないが、

- ① エポキシ樹脂100重量部、
- ② 水分の存在下で容易に加水分解して遊離の

鉛華、およびシラスバルーンなどの如き充填剤；石綿、ガラス繊維およびフィラメントの如き繊維状充填剤が使用できる。

これら充填剤で強度の高い硬化組成物を得たい場合には、主にフュームシリカ、沈降性シリカ、無水ケイ酸、カーボンブラック、表面処理微細炭酸カルシウム、焼成クレー、クレー、および活性亜鉛などから選ばれる充填剤をメルカブトシラン／イソシアネート変性化合物100重量部に対し、1～100重量部の範囲内で使用すれば好ましい結果が得られる。又、低強度で伸びが大である硬化性組成物を得たい場合には、主に酸化チタン、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、タルク、酸化第二鉄、酸化亜鉛、およびシラスバルーンなどから選ばれる充填剤をメルカブトシラン／イソシアネート変性化合物100重量部に対し5～200重量部の範囲内で使用すれば好ましい結果が得られる。もちろんこれら充填剤は、1種類のみで使用してもよいし、2種類以上混合使用してもよい。

本発明において、可塑剤を充填剤と併用して使用すると硬化物の伸びを大きく出来たり、多量の充填剤を混入出来たりするのでより有効である。該可塑剤としては、一般によく使用されているものであり、例えばジオクチルフタレート、ジブチルフタレート、ブチルベンジルフタレートなどの如きフタル酸エステル類；アジピン酸ジオクチル、コハク酸イソデシル、セバシン酸ジブチルなどの如き脂肪族2塩基酸エster類；ジェチレングリコールジベンゾエート、ペンタエリスリトールエステルなどの如きグリコールエステル類；オレイン酸ブチル、アセチルリシノール酸メチルなどの如き脂肪族エster類；リン酸トリクリジル、リン酸トリオクチル、リン酸オクチルジフェニルなどの如きリン酸エster類；エポキシ化大豆油、エポキシステアリン酸ベンジルなどの如きエポキシ可塑剤；塩素化バラフィンなどの可塑剤が単独又は2種類以上の混合物の形で任意に使用出来る。可塑剤量は、メルカブトシラン／イソシアネート変

性化合物100重量部に対し、0～100重量部の範囲で使用すると好ましい結果が得られる。

本発明の組成物では上記必須成分以外に充填剤、可塑剤、縮合触媒が主に使用されるが、フェノール樹脂およびエポキシ樹脂などの如き接着付与剤、顔料、老化防止剤、紫外線吸収剤などの添加剤を含有することもできる。

〔作用及び効果〕

本発明の組成物は大気中に暴露されると大気中の湿分でしかも常温で容易に硬化し得る。

その硬化機構は、大気中の湿分が保護アミノ基含有化合物を加水分解して遊離のアミノ基を形成し、このアミノ基がエポキシ樹脂のエポキシ基と反応するときに、メルカブトシラン／イソシアネート変性化合物と反応し、アミノ基とイソシアネート基が尿素結合を作り、解離したメルカブト基がエポキシ基と反応する。

さらに、大気中の湿分がメルカブトシラン／イソシアネート変性化合物のアルコキシ基と反応し、架橋密度が大きい硬化物が得られる。

このため本発明の組成物は、一成分硬化系のシリコン系及びウレタン系に比較して、下地面への接着性、機械的強度に優れ、また、エポキシ樹脂－ケチミン系の一成分硬化系に比較して貯蔵安定性、硬化性に優れている。

〔実施例〕

以下に製造例及び実施例を挙げて本発明を更に詳細に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

尚、例中の「部」及び「%」は特記しない限り重量基準である。

製造例1

ポリブロビレングリコール（分子量：2000）1000部とトルイレンジイソシアネート（分子量：174）174部とを搅拌機、温度計及び窒素導入管を付した2ℓの四つ口フラスコで70℃、5時間反応してイソシアネート当量1174（NCO含量3.6%）のウレタンプレポリマーを得、続いてヤーメルカブトプロビルメチルジメトキシシラン（分子量：180）180部と、ジブチルスズジラウレート2部を加え、製造例1と同様に反応してメルカブトシラン／イソシアネート変性化合物Bを得た。

レート2部を加え70℃、5時間反応して、赤外線吸収スペクトルによりイソシアネート基が完全に消失した。メルカブトシラン／イソシアネート変性化合物Aを得た。

製造例2

ポリテトラメチレングリコール（分子量：2000）1000部と、トルイレンジイソシアネート（分子量：174）174部とを製造例1と同様に反応してイソシアネート当量1174（NCO含量3.6%）のウレタンプレポリマーを得、続いてヤーメルカブトプロビルメチルジメトキシシラン（分子量：180）180部と、ジブチルスズジラウレート2部を加え、製造例1と同様に反応してメルカブトシラン／イソシアネート変性化合物Bを得た。

製造例3

ヘキサメチレンジアミン（分子量：116）116部、メチルイソブチルケトン（分子量：100）200部、ベンゼン50部を搅拌機と温度計、分水器を付した四つ口フラスコにて、120℃×10時

間脱水反応をし、続いて120℃、50mmHg×1時間減圧脱溶剤して保護アミノ基含有化合物Cを得た。

実施例1

エポキシ樹脂（アデカレジンEP-4100：旭電化工業製ビスフェノールA型エポキシ樹脂、エポキシ当量190）100部と製造例1で製造したメルカブトシラン／イソシアネート変性化合物A 50部、炭酸カルシウム100部、酸化チタン10部を真空ニーダーで30Torr以下で混練し、製造例-3で製造した、保護アミノ基含有化合物C 20部、脱水剤ビニルトリメトキシシラン（KBM-1003：信越化学工業製）1部、ジブチルスズオキサイド1部を加え、混練して一成分エポキシ／ウレタン／珪素組成物を得た。

得られた組成物について、下記方法により物性を評価した。その結果を表-1に示す。

<評価方法>

硬化時間：25℃、湿度60%で表面から3mm厚の深さまで硬化する時間を測定した。

硬度ShoreA：25℃、湿度60%で7日間硬化後の硬度ShoreAを測定した。

保存安定性：40℃、3週間保存後の組成物の状態を観察した。

変化なし：○

増粘：△

ゲル化：×

接着強度：H型モルタルテストピース使用、25℃、湿度60%で7日間硬化後の接着強度を測定した。

実施例2、3、4

表-1に示す配合で実施例-1と同様に硬化性組成物を製造し、さらにそれらの評価を行った。

結果を表-1に示す。

比較例1、2

表-1に示す配合で実施例-1と同様に硬化性組成物を製造し、さらにそれらの評価を行った。

結果を表-1に示す。

比較例3

市販品のポリウレタンシーリング材について評価した。

結果を表-1に示す。

表-1に示されるように、メルカブトシラン／イソシアネート変性化合物の量を増やすと可撓性が増す。一方、エポキシ／ケチミン組成物は硬化が遅く、保存安定性も悪い。また、メルカブトシランだけを使用した場合接着性が悪いことが分かる。

また、比較試験をしたポリウレタンシーリング材は、3mm厚の深さまでの硬化が遅く、保存安定性も本発明のものに比較して悪いことが判明した。

表 - 1

	実施例-1	実施例-2	実施例-3	実施例-4	比較例-1	比較例-2	比較例-3
アデカレジンEP-4100	100	100	100	100	100	—	市販のポリ ウレタンシ ーリング材
メルカブトシラン/イソシアネート変性化合物A	50	100	150	200	—	100	
炭酸カルシウム	100	138	165	200	70	70	
酸化チタン	10	10	10	10	10	10	
ビニルトリメトキシシラン KBM-1003	1	1	1	1	—	1	
ジブチルスズオキサイド	0.5	1	1.5	2	—	1	
保護アミノ基含有化合物 C	20	20	20	20	20	—	
硬化時間 (3mm厚の深さ)	24時間	24時間	24時間	24時間	5日以上	3日	3日
硬度ShoreA	95	90	85	70	100<	10	30
保存安定性 (40℃ × 3週間)	○	○	○	○	×	○	△
接着強度 (kg/cm)	20	18	16	13	25	—	15

実施例 5 ~ 11

表-2に示される配合で、実施例-1と同様に硬化性組成物を製造し、さらにそれらの評価を行った。

結果を表-2に示す。

評価方法は硬化時間、硬度、保存安定性は表-1と同様を行い、接着性はアルミ板、ガラス板、モルタル板に3mm厚になるよう均一に塗布し、25℃、湿度60%で7日間硬化後、剝離試験し、次の評価を行った。

凝集破壊 : ○

半凝集破壊 : △

界面剝離 : ×

比較例 4 ~ 5

表-2に示される配合で、実施例-1と同様に硬化性組成物を製造し、さらにそれらの評価を行った。

結果を表-2に示す。

表-2に示されるように、シラン化合物を添加した場合、ガラス板、アルミ板に対する接着

性がさらに良好となる。一方、エポキシ/ケチミン組成物は硬化が遅くガラス板、アルミ板に対し接着性が悪い。

表 - 2

	実施例-5	実施例-6	実施例-7	実施例-8	実施例-9	実施例-10	実施例-11	比較例-4	比較例-5
アデカレジンEP-4100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
メルカブトシラン/イソシアネート 変性化合物A	—	—	—	—	100	100	100	—	—
メルカブトシラン/イソシアネート 変性化合物B	100	100	100	100	—	—	—	—	—
炭酸カルシウム	100	100	100	100	100	100	100	100	100
酸化チタン	10	10	10	10	10	10	10	10	10
ビニルトリメトキシラン	1	1	1	1	1	1	1	—	—
ジブチルスズオキサイド	1	1	1	1	1	1	1	—	—
保護アミノ基含有化合物C	20	20	20	20	20	20	20	20	20
シララン化合物	アーチリシドキシプロピルトリメトキシラン	—	2	—	—	2	—	—	2
	アーアミノプロピルトリメトキシラン	—	—	2	—	—	2	—	—
	アーアミノプロピルトリメトキシラン/ビニルトリメトキシラン=1mol/1molの反応物	—	—	—	2	—	—	2	—
硬化時間(3mm厚の深さ)	24時間	24時間	24時間	24時間	24時間	24時間	24時間	5日以上	5日以上
硬度ShoreA	93	93	93	93	90	90	90	100<	100<
保存安定性(40℃×3週間)	○	○	○	○	○	○	○	×	×
接着性	ガラス板	△	○	○	○	○	○	×	△
	アルミ板	△	○	○	○	○	○	○	△
	モルタル板	○	○	○	○	○	○	×	△

実施例12~13

表-3に示す配合で、実施例1と同様に硬化性組成物を製造し、さらにそれらの評価を表-1の方法と同様に行った。

結果を表-3に示す。

表 - 3

	実施例-12	実施例-13
エピコート928*	100	100
メルカブトシラン/イソシアネート 変性化合物A	100	100
炭酸カルシウム	100	100
ビニルトリメトキシラン	1	1
ジブチルスズオキサイド	1	1
保護アミノ基含有化合物D**	11	—
保護アミノ基含有化合物E***	—	20
硬化時間(3mm厚の深さ)	23時間	28時間
硬度ShoreA	95	92
保存安定性(40℃×3週間)	○	△
接着強度(kg/cm)	21	15

* シェル化学製ビスフェノールA型エポキシ樹脂
エポキシ当量190

** ケチミン シェル化学製 H-2 (商品名)

*** ケチミン シェル化学製 H-3 (商品名)